



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets

(11) Numéro de publication:

0 307 292  
A1

(12)

## DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 88402218.7

(51) Int. Cl.<sup>4</sup>: H 01 M 6/34

(22) Date de dépôt: 02.09.88

(30) Priorité: 03.09.87 FR 8712236

(43) Date de publication de la demande:  
15.03.89 Bulletin 89/11

(84) Etats contractants désignés: DE FR GB IT SE

(71) Demandeur: ETAT-FRANCAIS représenté par le  
DELEGUE GENERAL POUR L'ARMEMENT (DPAG)  
Bureau des Brevets et Inventions de la Délégation  
Générale pour l'Armement 26, Boulevard Victor  
F-75996 Paris Armées (FR)

(72) Inventeur: Chariot, Yves  
Allée de l'Eglantine La Roseraie  
La-Querencia F-83240 Cavalaire (FR)

Carmillet, Jean-Pierre  
13, Impasse des Mésanges  
F-83120 Sainte-Maxime (FR)

Manent, Bernard  
Lotissement Caillat 7, rue Jean Giono  
F-83310 Cogolin (FR)

Potiron, André  
15, Les Nouveaux Horizons  
F-78000 Elancourt (FR)

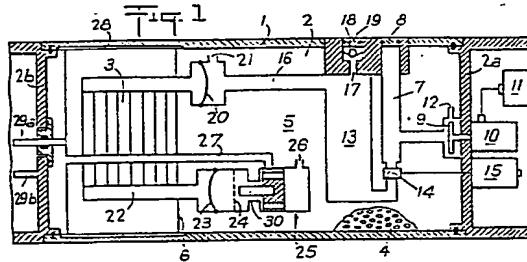
(54) Dispositif pour former et faire circuler un électrolyte liquide dans une pile alcaline amorçable.

(57) L'invention a pour objet un dispositif pour former et faire circuler un électrolyte liquide dans une pile alcaline amorçable.

Un dispositif selon l'invention est embarqué dans un engin maritime (1). Il comporte un bloc électrochimique (3) de type Ag-Al ou Ag-Li et un réservoir (5) séparés par une cloison (6). Le réservoir (5) contient pendant le stockage un produit alcalin pulvérulent (4). Un circuit en boucle permet de faire circuler l'électrolyte liquide entre le bloc électrochimique (3) et le réservoir (5). Ce circuit comporte une pompe de circulation (9), un séparateur d'hydrogène (13) et un conduit (7) qui communique librement avec la mer en permanence pendant toute la circulation de l'électrolyte.

Le réservoir et le bloc électrochimique sont séparés par une cloison (6) et sont connectés entre eux par deux conduits (16, 22) qui traversent cette cloison et qui comportent chacun une membrane déchirable (20, 23) qui isole le réservoir du bloc électrochimique pendant le stockage et qui se déchire lorsque l'électrolyte liquide commence à circuler.

Une application est la construction des unités de propulsion électrique d'engins maritimes.



**Description****DISPOSITIF POUR FORMER ET FAIRE CIRCULER UN ELECTROLYTE LIQUIDE DANS UNE PILE ALCALINE AMORCABLE**

La présente invention a pour objet un dispositif pour former et faire circuler un électrolyte liquide dans une pile alcaline sèche.

Le secteur technique de l'invention est celui de la construction des piles électrochimiques amorçables de type alcalin fournissant l'énergie électrique destinée à la propulsion d'engins maritimes.

On connaît des piles alcalines fonctionnant avec une cathode en oxyde d'argent ( $\text{Ag-O}$ ) et une anode qui est composée d'un métal soluble dans l'électrolyte, qui est une solution alcaline à base de soude ou de potasse, l'anode pouvant être en aluminium, en lithium ou en un alliage de l'un de ces métaux ou en alliage mixte d'aluminium et de lithium.

On sait que le couple oxyde d'argent-aluminium est un couple très actif et irréversible, qui fonctionne en électrolyte alcalin à des températures comprises entre 55°C et 85°C.

On utilise des piles électrochimiques alcalines pour alimenter en courant continu les moteurs électriques des propulseurs d'engins immersés tels que des torpilles ou des engins mer-mer ou air-mer.

Dans ce cas, les piles sont stockées sèches, c'est-à-dire que la soude ou la potase destinées à former l'électrolyte sont à l'état anhydre et l'électrolyte liquide est formé au moment même où l'engin rentre dans l'eau par admission d'eau de mer dans le circuit.

La formation et la circulation de l'électrolyte posent de nombreux problèmes liés au maintien de la température de l'électrolyte entre 55°C et 85°C, à l'évacuation des calories et des produits de réaction (hydrogène), au fonctionnement en équilibre avec la mer pour les engins sous-marins, à la formation rapide de l'électrolyte à partir de l'eau de mer, à l'évacuation de l'électrolyte à la fin d'une utilisation d'un engin d'exercice afin de récupérer celui-ci.

Le problème posé par le démarrage rapide des piles amorçables de type alcalin, donc du temps de formation de l'électrolyte que l'on souhaite le plus court possible, n'est pas résolu à ce jour.

On connaît, par exemple par le brevet US 3953239, des piles de ce type, où l'entrée de l'eau de mer se fait directement dans un compartiment contenant l'électrolyte anhydre. Il y a dissolution progressive de la réserve d'électrolyte, puis circulation par passage de l'électrolyte au travers d'un conduit d'aspiration d'une pompe, qui envoie l'électrolyte vers le bloc électrochimique. L'électrolyte est ensuite dégazé et retourne au réservoir ; il circule en circuit fermé dans lequel est toutefois prévue une purge pour évacuer les gaz présents au début du remplissage. Un tel dispositif présente nécessairement des difficultés de démarrage pour certaines immersions : il faut en effet des immersions importantes pour supprimer la poche de gaz présente dans le conduit d'aspiration de la pompe, qui risque d'être désamorcée.

Le brevet JP-A-601764 décrit une pile de ce type

où la difficulté présente est supprimée en amorçant initialement et momentanément le bloc électrochimique avec de l'eau de mer qui arrive directement dans ce bloc pour permettre un démarrage sûr. Mais le bloc électrochimique d'une pile de ce type, composé le plus souvent d'une empilement de cathodes à l'oxyde d'argent et d'anodes en aluminium, lithium ou en alliages de ces métaux, est très fortement passif lorsqu'il est amorcé à l'eau de mer. Il en résulte un démarrage très lent, ce qui est incompatible avec les exigences de l'utilisation dans une torpille par exemple.

L'objectif de l'invention est de procurer un dispositif de formation très rapide et de circulation d'un électrolyte liquide dans une pile amorçable qui permette de résoudre ces divers problèmes.

Un dispositif selon l'invention est embarqué sur un engin maritime et il comporte, de façon connue :

- un bloc électrochimique composé d'un empilement de cathodes à l'oxyde d'argent et d'anodes en aluminium, lithium ou en alliage de ces métaux ;

- un réservoir contenant des produits alcalins qui sont à l'état anhydre pendant le stockage ;

- et un circuit qui comporte une pompe de circulation, un séparateur d'hydrogène et des moyens pour faire entrer l'eau de mer dans le circuit, ces moyens présentant un conduit qui communique librement en permanence avec la mer, et ce circuit permet de recycler l'électrolyte alcalin liquide entre le réservoir et le bloc électrochimique.

Les objectifs de l'invention sont atteints au moyen d'un dispositif dans lequel le réservoir et le bloc électrochimique sont séparés par une cloison et sont connectés entre eux par deux conduits qui traversent cette cloison et qui comportent chacun une membrane déchirable qui isole le réservoir du bloc électrochimique pendant le stockage et qui se déchire lorsque l'électrolyte liquide commence à circuler.

Ainsi, l'amorçage est réalisé en deux temps tout d'abord, le bloc électrochimique est isolé du réservoir contenant l'électrolyte en formation par des membranes déchirables. L'eau de mer est aspirée par la pompe de circulation, mise en route par exemple par une pile auxiliaire, et injectée à fort débit dans le réservoir contenant les produits alcalins où l'électrolyte se forme par brassage. Dans un deuxième temps, la montée en pression due à la pompe provoque la rupture des membranes, et l'amorçage quasi-instantané du bloc électrochimique.

De préférence, le conduit d'admission permanente de l'eau de mer est connecté directement sur le conduit d'admission de la pompe de circulation, dont le conduit de refoulement est connecté au réservoir contenant les produits alcalins.

Cette disposition permet de résoudre le problème du désamorcage de la pompe qui peut se produire dans la phase de démarrage puis, par la suite, lors des remontées rapides de la torpille. En effet, après la phase d'amorçage, la vanne d'amorçage ouvre le

passage de l'électrolyte du dégazeur vers la pompe, mettant ainsi la pile en circuit fermé. L'orifice d'aspiration sur la mer reste ouvert permettant ainsi un amorçage de la pompe par la mer par un effet d'autorégulation.

Selon un mode de réalisation préférentiel, le séparateur d'hydrogène est un séparateur gaz-liquide centrifuge dont le centre communique avec la mer à travers un clapet de non retour et dont la périphérie est reliée à l'aspiration de la pompe de circulation par un conduit de liaison comportant un orifice calibré.

Avantageusement, ce conduit de liaison comporte, en outre, une vanne d'amorçage commandée par un actionneur et le conduit d'entrée d'eau de mer est connecté en dérivation sur le conduit de liaison à l'aval de la vanne d'amorçage.

Enfin, la disposition du conduit d'arrivée permanente de l'eau de mer associée à la présence d'un clapet anti-retour, assure de façon simple un fonctionnement stable du système de dégazage sans risque de bouchage ou de perte d'électrolyte vers la mer.

L'invention a pour résultat de nouveaux dispositifs permettant de remplir une pile alcaline amorçable équipant un engin immergé, d'un électrolyte liquide qui est obtenu au moment où l'engin pénètre dans l'eau en dissolvant rapidement un produit alcalin anhydre par de l'eau de mer qui pénètre dans l'engin. Ainsi, pendant le stockage, le poids de l'engin est plus réduit et la pile reste sèche. L'amorçage est accéléré pour l'obtention de courants continus pour l'alimentation de moteurs électriques, notamment de propulseurs sous-marins.

Grâce à la communication permanente du circuit dans lequel circule l'électrolyte liquide avec la mer, le compartiment contenant un dispositif selon l'invention est en équilibre avec la mer et n'a pas à résister à des différences de pression d'où une construction mécanique allégée. De plus, la communication permanente avec la mer permet des échanges entre le circuit et la mer, de sorte que la régulation du volume de liquide plus gaz dans le circuit en boucle se fait automatiquement.

La présence d'une vanne d'amorçage motorisée permet d'organiser la circulation dans le circuit, de façon à réaliser le remplissage en fluide et la purge des gaz initialement contenus dans le système. Elle permet d'abaisser la concentration de l'électrolyte en produits de dissolution de l'anode. Elle permet également de vidanger l'électrolyte et de rincer le circuit sur un engin d'exercice.

La description suivante se réfère aux dessins annexés qui représentent, sans aucun caractère limitatif, un exemple de réalisation d'un dispositif selon l'invention.

La figure 1 est une coupe axiale partielle du compartiment d'un engin immergé contenant une pile alcaline et un dispositif selon l'invention pour former un électrolyte alcalin à partir de l'eau de mer, lequel dispositif est représenté à l'état sec.

La figure 2 est une coupe axiale analogue à la figure 1 représentant le même dispositif pendant la circulation de l'électrolyte.

La figure 3 est une vue schématique, à plus grande échelle, d'une partie du dispositif selon la figure 2 pendant la circulation de l'électrolyte.

La figure 1 est une coupe axiale partielle d'un engin maritime autopropulsé qui comporte une coque 1 cylindrique et qui peut être par exemple une torpille, un engin militaire air-mer ou mer-mer ou sol-mer ou un robot d'exploration sous-marin. La coque est divisé en plusieurs compartiments par des cloisons transversales et la figure représente schématiquement un compartiment 2 qui est compris entre deux cloisons 2a, 2b et qui contient une pile électrochimique 3, destinée à fournir du courant continu à un moteur électrique, non représenté, qui entraîne le propulseur de l'engin.

La pile 3 fonctionne avec une électrolyte alcalin et les composés alcalins à base de soude ou de potasse sont stockés à l'état de produits anhydres 4, dont tout ou partie se trouve sous forme pulvérulente à l'intérieur du réservoir 5 qui fait partie du compartiment 2 et qui est séparé du bloc électrochimique par une cloison 6.

L'électrolyte liquide est formé, au moment même où l'engin arrive au contact de l'eau, par de l'eau de mer qui pénètre dans le réservoir 5, par un conduit 7, dont une extrémité est obturée par un bouchon largable 8 qui est éjecté ou brisé au moment où l'engin arrive dans l'eau, ou juste avant, de sorte que l'eau de mer peut pénétrer librement dans le conduit 7. Le conduit 7 communique avec l'aspiration d'une pompe de circulation 9, qui est entraînée par un moteur électrique 10, lequel est alimenté par une petite pile auxiliaire 11. Le refoulement 12 de la pompe débouche directement dans le compartiment 5. Le conduit 7 communique avec la périphérie d'un dégazeur 13 par l'intermédiaire d'une vanne d'amorçage 14 qui est une vanne motorisée entraînée par un actionneur 15.

Le dégazeur 13 est un séparateur gaz-liquide de type centrifuge qui met le liquide en rotation à grande vitesse en créant un tourbillon, de sorte que le liquide d'accumule à la périphérie et le gaz au centre.

L'extrémité supérieure du dégazeur 13 est connectée tangentielle sur un conduit 16 qui traverse la cloison 6 et qui recueille l'électrolyte sortant du bloc électrochimique 3. Cet électrolyte est une dispersion d'hydrogène dans le liquide et le dégazeur 13 sépare la phase liquide de la phase gazeuse. L'hydrogène gazeux s'accumule au centre et il est évacué à l'extérieur de la coque 1 par un conduit 17 qui est équipé d'un clapet anti-retour 18 et qui communique avec l'extérieur par un orifice qui est obturé au départ par un bouchon largable 19.

Pendant le stockage, le conduit 16 est obturé par un opercule déchirable 20. Le réservoir 5 communique directement avec le conduit 16 par un orifice 21 qui sert d'évent pour évacuer l'air contenu dans le réservoir lorsque l'électrolyte liquide commence à se former et à le remplir. La pression régnant dans le réservoir 5 étant supérieure à celle qui règne dans le conduit 16, l'orifice 21 situé à la partie supérieure du réservoir 5 permet, en outre, d'évacuer l'hydrogène résiduel qui reste dans l'électrolyte après passage dans le dégazeur 13 et qui s'accumule dans le haut

du réservoir.

L'orifice 21 est un petit orifice calibré dans le débit est limité, de telle sorte qu'il corresponde à un débit de fuite compris entre 2% et 5% du débit de la pompe 9.

Le dispositif selon la figure 1 comporte un deuxième conduit 22 qui traverse la cloison 6 et qui met en communication le réservoir 5 avec le bloc électrochimique 3.

Le conduit 22 sert à amener l'électrolyte liquide à l'entrée de l'empilage d'électrodes. Il est équipé d'un opercule déchirable 23, d'un filtre 24 et d'une vanne thermostatique à trois voies 25 ayant une voie de sortie qui communique avec le conduit 22, une voie d'entrée 26 qui communique directement avec le réservoir 5 et une deuxième voie d'entrée qui communique avec un conduit 27, qui reçoit de l'électrolyte qui a été refroidi en passant dans un échangeur refroidisseur 28 situé entre la coque 1 et le bloc électrochimique 3. Les repères 29a et 29b représentent les conducteurs par lesquels sort le courant continu produit par la pile.

Le fonctionnement d'un dispositif selon l'invention est le suivant. La figure 1 représente l'état du dispositif pendant le stockage de l'engin. Les bouchons 8 et 19 sont en place. Les produits alcalins 4 sont à l'état anhydre. Les opercules 20 et 23 sont en place. Le réservoir 5 contient des produits alcalins anhydres 4 et il est isolé de l'extérieur et du bloc électrochimique et l'engin peut subir un stockage de durée.

Le fait que les produits alcalins sont à l'état anhydre, permet un gain de poids important pour des engins de type air-mer.

Au moment où l'engin est lancé ou au moment où il atteint l'eau, les bouchons 8 et 19 sont largés automatiquement.

Le moteur 10 est alimenté par la pile auxiliaire 11 et il entraîne la pompe 12 qui force l'eau de mer à pénétrer rapidement dans le réservoir 5 à travers le conduit 7.

Les produits alcalins anhydres 4 se dissolvent et cette réaction qui est exothermique entraîne la montée en température de l'électrolyte qui atteint rapidement la température minima de 55°.

La vanne d'amorçage 14 qui est fermée évite le recyclage de l'électrolyte. Le clapet anti-retour 19 évite l'entrée d'eau dans le dégazeur 13. L'événement 21 permet d'évacuer le gaz contenu dans le réservoir 5.

L'électrolyte liquide mis en pression par la pompe fait éclater d'abord l'opercule 23 qui a une résistance à l'éclatement plus faible que celle de l'opercule 20. Le bloc électrochimique 3 se remplit d'électrolyte, provoquant l'apparition d'une tension électrique. L'opercule 20 éclate ensuite. L'électrolyte emplit le circuit et commence à s'échapper à la mer par l'orifice 19. Lorsque la tension fournie par la pile atteint un seuil déterminé, un relais bascule et la pile 3 prend le relais de la pile auxiliaire 11 pour alimenter le moteur 10.

Après une temporisation déterminée, l'actionneur 15 entraîne l'ouverture de la vanne d'amorçage 14, de sorte que l'électrolyte peut circuler en circuit fermé en traversant le dégazeur 13.

La circulation de l'électrolyte s'établit en suivant

les trajets représentés par des flèches sur la figure 2.

L'électrolyte s'échauffe et se charge d'hydrogène lors du passage à travers le bloc électrochimique 3. Le dégazeur 13 sépare l'hydrogène du liquide et l'hydrogène est évacué à la mer à travers le clapet 18.

La circulation de l'électrolyte se répartit en deux flux. Un premier flux est constitué par de l'électrolyte refroidi qui pénètre dans la vanne thermostatique 25 par le conduit 27, après être passé dans l'échangeur 28. Un deuxième flux est constitué par de l'électrolyte plus chaud qui pénètre dans la vanne thermostatique 25 à travers l'orifice 26.

La vanne thermostatique 25 règle les proportions respectives des deux flux pour obtenir une température de consigne déterminée au niveau de la sonde de température 30 qui l'équipe et qui est disposée dans le flux sortant de la vanne et entrant dans le bloc électrochimique.

A la fin d'une phase d'utilisation d'un engin d'exercice, l'actionneur 15 commande la fermeture de la vanne 14. Il en résulte que la pompe 12 aspire de l'eau de mer qui remplace progressivement l'électrolyte qui est chassé à l'extérieur à travers le clapet 18.

La circulation forcée de l'électrolyte mis en mouvement par la pompe 12 permet d'extraire efficacement la chaleur produite au cœur de l'empilage électrochimique et d'éviter une élévation de température excessive. Elle permet également d'éliminer rapidement de la surface de l'électrode d'aluminium la couche passivante qui s'y forme grâce à la vitesse de circulation de l'électrolyte.

Le circuit dans lequel circule l'électrolyte est en communication permanente avec la mer par le conduit 7 et il est donc maintenu en équilibre. Ceci permet d'alléger et de simplifier les organes destinés à l'évacuation des produits de réaction à la mer (chaleur, hydrogène, produits de dissolution de l'anode). Pour les engins qui peuvent être immersés en profondeur, cette disposition permet un allègement de la coque 1 qui n'a pas à résister à des différences de pression importantes. Par contre, les cloisons 2a, 1b doivent résister à la pression d'immersion.

La circulation de l'électrolyte liquide dans un circuit en boucle qui communique en permanence avec la mer entraîne toutefois les difficultés suivantes. Le circuit en boucle a un volume constant dans lequel on fait circuler une quantité déterminée d'électrolyte. Cet électrolyte se charge en hydrogène qui est séparé et évacué par le dégazeur. Toutefois, une portion du circuit est remplie d'une émulsion d'hydrogène dans laquelle des variations du volume de la phase gazeuse se produisent.

En effet, la pression dans le circuit étant égale à la pression externe, toute variation de la profondeur d'immersion entraîne une variation de volume de la phase gazeuse.

De plus, le bloc électrochimique a en général plusieurs régimes de décharge électrique auxquels correspondent des débits d'hydrogène différents qui modifient les caractéristiques physiques du mélange de phases gazeuse et liquide. Il est donc

nécessaire d'ajuster la qualité de liquide contenue dans le circuit.

Dans un dispositif selon l'invention, le réglage de la quantité de liquide dans le circuit en boucle se fait automatiquement grâce à la communication permanente de ce circuit avec la mer.

La figure 3 représente, à plus grande échelle, la combinaison d'éléments qui concourent pour produire cet ajustement automatique.

On trouve sur cette figure le dégazeur 13 à tourbillon qui comporte, à son sommet, un conduit 17 équipé d'un clapet anti-retour 18 qui communique avec la mer.

L'électrolyte liquide venant du bloc électro chimique arrive tangentiellellement dans le haut du dégazeur par le conduit 16 équipé d'un évent de purge 21. Il en ressort par un conduit 31 qui comporte un orifice calibré 32 et qui se dirige vers l'aspiration de la pompe 9. Le conduit 7, qui communique directement avec la mer, est branché en dérivation sur le conduit 31 en un point A situé en aval de l'orifice calibré 32.

La vanne d'amorçage 14, qui est en position ouverte pendant le recyclage de l'électrolyte, est située sur le conduit 31 en amont du branchement du conduit 7.

On a représenté en traits mixtes la limite approximative de séparation entre le gaz et le liquide dans le séparateur à tourbillon 13. Le gaz s'accumule au centre et il est évacué à la mer à travers le conduit 17 par la légère surpression qui règne dans le dégazeur.

La phase liquide plus dense est repoussée par la force centrifuge contre les parois latérales et l'état est caractérisé par l'épaisseur de la lame liquide qui définit une pression statique à l'intérieur du dégazeur due à la récupération partielle de l'énergie cinétique du fluide.

En régime de recyclage permanent, il y a égalité au point A entre le débit de liquide aspiré par la pompe et celui qui provient du dégazeur et il n'y a aucun échange d'eau avec la mer qui donne seulement une référence de pression.

L'orifice calibré 32 permet, grâce à la perte de charge qu'il crée, d'ajuster l'épaisseur de la lame liquide dans le dégazeur à une valeur compatible avec le bon fonctionnement de cet appareil.

Le dispositif est auto-adaptatif pour corriger automatiquement toute perturbation entraînant une variation de volume de la phase gazeuse.

Si une perturbation entraîne par exemple une diminution de volume de la phase gazeuse, le débit de liquide traversant le dégazeur diminue d'où l'apparition d'une inégalité au point A entre le débit aspiré par la pompe et celui qui provient du dégazeur, laquelle est compensée immédiatement par une entrée d'eau de mer par le conduit 7. A tout instant, le dégazeur 13 a un fonctionnement stable car l'épaisseur de la lame liquide s'adapte en fonction de la perte créée par l'orifice calibré qui varie avec le débit.

En sens inverse, une perturbation entraînant une augmentation de volume de la phase gazeuse entraîne automatiquement une sortie de liquide vers la mer à travers le conduit 7 qui corrige le volume.

La vanne d'amorçage 14, qui est fermée pendant le remplissage du circuit en électrolyte liquide permet d'organiser le sens de remplissage du circuit et de purger l'air.

Dans le cas d'un engin d'exercice, à la fin des exercices, la fermeture de la vanne d'amorçage 14 alors que la pompe 9 est toujours en route permet de vidanger l'électrolyte à la mer et de rincer le circuit avec de l'eau de mer.

La vanne 25 de régulation de température qui est commandée par une sonde thermostatique 30, placée à l'entrée du bloc électrochimique 3, permet de régler la température de la pile à une valeur de fonctionnement optimum.

La position de la vanne 25 en amont du bloc électrochimique présente un autre avantage pour le démarrage dans un environnement à température élevée. La quantité de chaleur fournie par la dissolution de l'électrolyte anhydre est déterminée pour chauffer suffisamment l'électrolyte dans un environnement à basse température.

Si le dispositif se trouve placé à la frontière haute de la plage de température d'environnement, la solution d'électrolyte sera trop chaude. Dans ce cas, la vanne thermostatique 25 va fonctionner immédiatement et le bloc électrochimique sera alimenté avec un électrolyte refroidi par passage dans l'échangeur de température 28.

La régulation de la concentration dans l'électrolyte des produits de dissolution de l'anode est obtenue par l'actionnement de la vanne d'amorçage 14 en cours de fonctionnement de la pile. Si cette concentration dépasse un seuil déterminé, on ferme la vanne 14 pendant un temps donné, ce qui permet de vidanger à la mer une partie de l'électrolyte existant et de le remplacer par de l'eau de mer qui entre dans le circuit par le conduit 7 afin de ramener la concentration à une valeur acceptable.

40

## Revendications

45

1. Dispositif pour former et faire circuler un électrolyte liquide dans une pile alcaline amorçable embarquée sur un engin maritime (1), lequel dispositif est du type comportant :

50

- un bloc électrochimique (3), composé d'un empilage de cathodes à l'oxyde d'argent et d'anodes en aluminium, lithium ou en alliages de ces métaux ;

55

- un réservoir contenant des produits alcalins (4) qui sont à l'état anhydre pendant le stockage ;

60

- et un circuit qui comporte une pompe de circulation (9), un séparateur d'hydrogène (13), un échangeur de température (28) et des moyens pour faire entrer l'eau de mer dans le circuit, ces moyens comprenant un conduit (7) qui communique librement en permanence avec la mer, lequel circuit permet de recycler l'électrolyte alcalin liquide entre le réservoir et le bloc électrochimique (3), caractérisé en ce que le réservoir et le bloc électrochimique sont

65

séparés par une cloison (6) et sont connectés entre eux par deux conduits (16, 22) qui traversent cette cloison et qui comportent chacun une membrane déchirable (20, 23) qui isole le réservoir du bloc électrochimique pendant le stockage et qui se déchire lorsque l'électrolyte liquide commence à circuler.

2. Dispositif selon la revendication 1, caractérisé en ce que le conduit (7) est connecté directement sur le conduit d'aspiration de la pompe de circulation (9), dont le conduit de refoulement est connecté au réservoir (5).

3. Dispositif selon la revendication 1, caractérisé en ce que le conduit de retour (16) de l'électrolyte liquide qui relie le bloc électrolytique (3) au séparateur d'hydrogène (13) comporte un orifice d'évent (21) qui débouche dans le réservoir (5).

4. Dispositif selon la revendication 1 comportant une vanne thermostatique à trois voies,

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

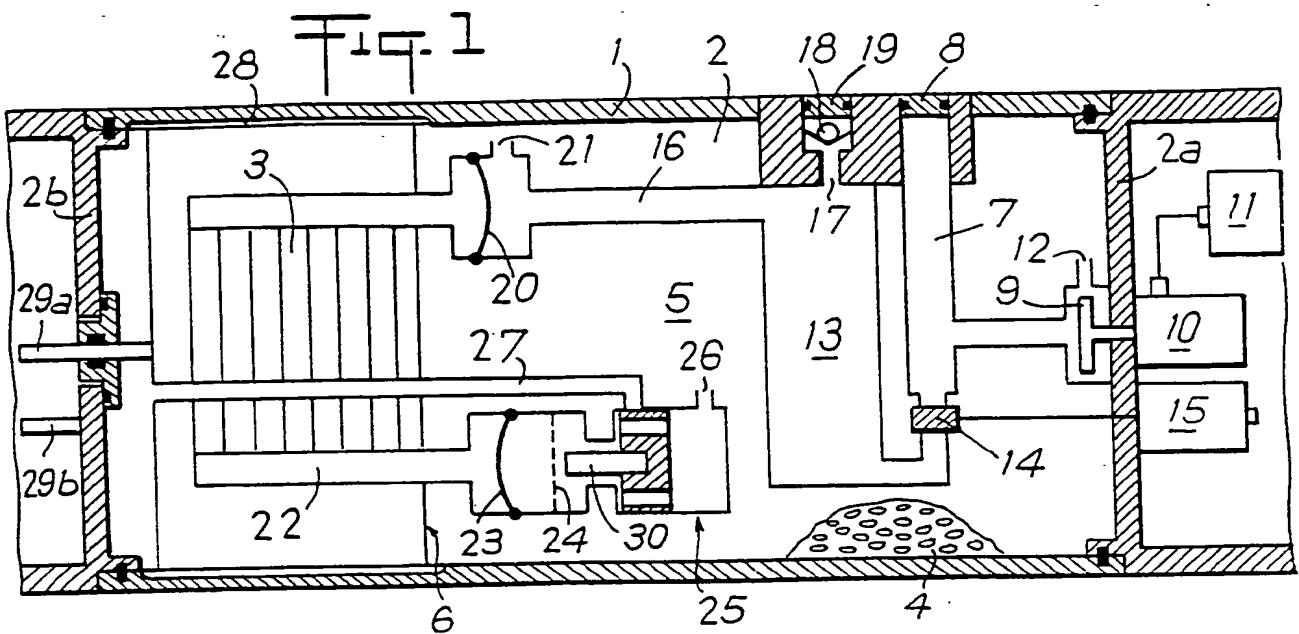
65

6

caractérisé en ce que la vanne est placée à l'entrée du conduit (22) d'entrée de l'électrolyte dans le bloc électrochimique.

5. Dispositif selon la revendication 1, caractérisé en ce que le séparateur d'hydrogène (3) est un séparateur centrifuge gaz-liquide dont le centre communique avec la mer à travers un clapet de non retour (18) et dont la périphérie est reliée à l'aspiration de la pompe (9) par un conduit (31) de liaison comportant un orifice calibrée (32).

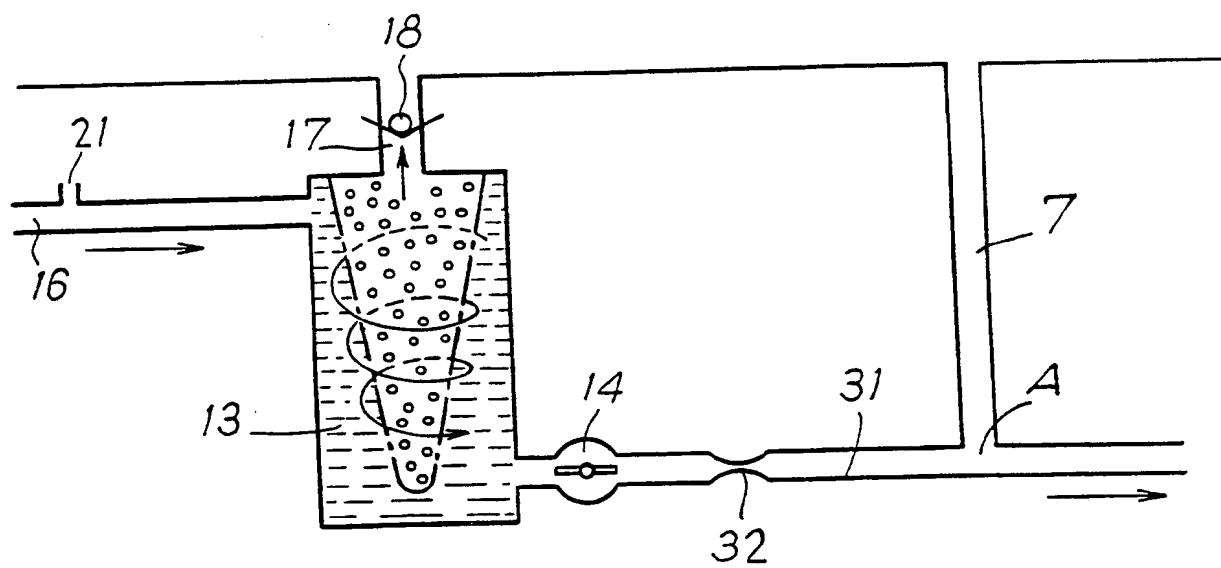
6. Dispositif selon la revendication 5, caractérisé en ce que le conduit de liaison (31) comporte, en outre, une vanne d'amorçage (14) commandée par un actionnaire (15) et le conduit (7) d'entrée d'eau de mer est connecté en dérivation sur le conduit de liaison (31) entre la vanne d'amorçage (14) et la pompe (9).

**FIG. 2**

This diagram shows the same device structure as FIG. 1, but with additional arrows indicating internal air flow. Air enters through a slot in the left wall and moves through the central frame 20, 27, 26. It then passes through a vertical duct 13, which is shown with three curved arrows indicating circulation. The air then moves through a vertical pipe 7, 9, and is finally exhausted through a vent 18 at the top. The base 4 is also shown with an arrow indicating air flow exiting from it.

BNSDOCID: <EP\_\_\_\_\_0307292A1\_I\_>

三一四一





Office européen  
des brevets

# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 88 40 2218

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.4)
D, Y	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, vol. 9, no. 110 (E-314)[1833], 15 mai 1985; & JP-A-60 1764 (NIHON DENCHI K.K.) 07-01-1985 * Résumé * ----	1, 4	H 01 M 6/34
Y	US-A-3 941 616 (ESKO ENSIO HUNTA-KOWISTO) * Colonne 2, ligne 7 - colonne 4, ligne 9 *	1, 4	
Y	US-A-3 510 361 (L.L. SAUNDERS) * Colonne 3, ligne 19 - colonne 4, ligne 66 *	1	
P	EP-A-0 268 828 (S.A.F.T.) * Colonne 2, ligne 45 - colonne 4, ligne 22 *	1, 4	
A	US-A-4 012 234 (D.W. KRAFT) * Résumé; colonne 3, lignes 1-35; colonne 4, ligne 8 - colonne 5, ligne 20 *	1	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)
A	US-A-4 198 474 (P.M. SHAH) * Colonne 2, ligne 59 - colonne 5, ligne 20 *	1	H 01 M 6/34 H 01 M 6/38 H 01 M 6/32
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, vol. 6, no. 189 (E-133)[1067], 28 septembre 1982; & JP-A-57 103 271 (YUASA DENCHI K.K.) 26-06-1982 * Résumé *	1	
A	EP-A-0 067 703 (GENERAL ELECTRIC CO.) * Page 2, ligne 21 - page 3, ligne 22; page 4, ligne 22 - page 8, ligne 3 *	1, 5	
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
LA HAYE	07-12-1988	DE VOS L.A.R.	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons ..... & : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul			
Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie			
A : arrière-plan technologique			
O : divulgation non-écrite			
P : document intercalaire			



Office européen  
des brevets

# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Page 2

Numéro de la demande

EP 88 40 2218

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.4)						
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée							
A	US-A-2 953 111 (J.L. JONES) * Colonne 1, ligne 67 - colonne 2, ligne 68 * --- A WO-A-8 402 428 (GOULD INC.) * En entier * -----	1							
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)						
<p><b>Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications</b></p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%;">Lieu de la recherche</td> <td style="width: 33%;">Date d'achèvement de la recherche</td> <td style="width: 34%;">Examinateur</td> </tr> <tr> <td>LA HAYE</td> <td>07-12-1988</td> <td>DE VOS L.A.R.</td> </tr> </table> <p><b>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</b></p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul  Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie  A : arrière-plan technologique  O : divulgation non-écrite  P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention  E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date  D : cité dans la demande  L : cité pour d'autres raisons  &amp; : membre de la même famille, document correspondant</p>				Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	LA HAYE	07-12-1988	DE VOS L.A.R.
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur							
LA HAYE	07-12-1988	DE VOS L.A.R.							